

## # 1995 Derwent Information Ltd

		T
	PREFERRED PROCESS  Decarboxylation is in the presence of quinoline (opt. mixed with triethyleneglycol dimethyl ether or diphenyl ether) under inert atmos., partic. at 190-250 (esp. 205) °C.  Suitable catalysts, used at 5-10 mole%, are Cu dust, Cu <sub>2</sub> O, CuCl, cupric chromite, C <sub>6</sub> P <sub>5</sub> -Cu or the cupric salt of (II), pref. Cu <sub>2</sub> O or copper dust.  (II) is made from 2-alkoxycarbonyl-3-(2-tosylethyl)-N-methyl-1H-indole-5-methane sulphonamide by reaction with Me <sub>2</sub> NH and saponification.  EXAMPLE  6 g (II) were dissolved in 20 ml dry quinoline, then 40 mg Cu <sub>2</sub> O added and the mixt. heated to 205 °C under dry N <sub>2</sub> . After 30-40 mins., evolution of CO <sub>2</sub> ceased and the mixt.	
	indole-3-methane sulphonamide by reaction with Me-NH and	·
	6 g (II) were dissolved in 20 ml dry quinoline, then 40 mg Cu-O	
I		i

AT 9300275-A

## SLOVENSKÁ REPUBLIKA

### SK (19)

ÚRAD PRIEMYSELNÉHO VLASTNÍCTVA SLOVENSKEJ REPUBLIKY

# PATENTOVÝ SPIS

Číslo prihlášky: 88-93 (21)

- (22) Dátum podania: 12.02.1993
- Číslo prioritnej prihlášky: (31)
- Dátum priority: (32)
- (33) Krajina priority:
- (40)Dátum zverejnenia: 10.04.2000
- (45) Dátum zverejnenia udelenia vo Vestníku: 10.04.2000
- Číslo PCT: (86)

Číslo dokumentu:

280 586

- Druh dokumentu: B6 (13)
- (51) Int. Cl 7

C 07D 209/42

- **(73)** Majitel patentu: Vita-Invest, S. A., Barcelona, ES; Qumica Sintetica, S. A., Madrid, ES;
- Pôvodca vynálezu: Barjoan Pere Dalmases, Barcelona, ES; **(72)** Olondriz Francisco Marquillas, Barcelona, ES; Rovira Ana Bosch, Barcelona, ES; Ges José Maria Calderó, Barcelona, ES;
- Zástupca: Bušová Eva, JUDr., Bratislava, SK; (74)
- Názov vynálezu: (54) Spôsob výroby 2-karboxy-3-[2-(dimetylamino)etyl]-N-metyl-1H-indol-5-metánsulfónamidu
- (57) Anotácia:

Spôsob výroby 2-karboxy-3-[2-(dimetylamino)etyl]--metyl-1-indol-5-metánsulfónamidu a jeho nižších alkylesterov všeobecného vzorca (I), kde R predstavuje atóm vodíka alebo C<sub>1-6</sub>-alkylskupinu, ktorý sa vykonáva tak, že sa zlúčenina všeobecného vzorca (III), kde Alk predstavuje C1-6-alkylskupinu a X predstavuje odstupujúcu skupinu, nechá reagovať s dimetylaminom v organickom rozpúšťadle. Vzniknutý dimetylaminoester všeobecného vzorca (I), kde R predstavuje C<sub>1-6</sub>-alkylskupinu, sa prípadne zmydelní za vzniku zlúčeniny všeobecného vzorca (I), kde R predstavuje atóm vodíka.

1

## Oblast' techniky

Vynález sa týka spôsobu výroby 2-karboxy-3-[2-(dimetylamino)etyl]-N-metyl-1H-indol-5-metánsulfónamidu a jeho nižších alkylesterov všeobecného vzorca (I)

kde R predstavuje atóm vodíka alebo C<sub>1-6</sub>-alkylskupinu.

Tieto zlúčeniny nachádzajú použitie ako medziprodukty pri syntéze 3-[2-(dimetylamino)etyl]-N-metyl-1H-in-dol-5-metánsulfónamidu, čo je produkt majúci užitočné terapeutické vlastnosti proti migréne.

Zlúčeniny podľa vynálezu, ani medziprodukty, ktoré slúžia na ich prípravu, neboli až doteraz opísané.

## Doterajší stav techniky

V US patente č. 1189064 (1986) je opísaný spôsob výroby 2-alkoxykarbonyl-3-(halogénetyl)indolov Fisherovou indolizáciou zodpovedajúcich fenylhydrazónov v alkoholickom prostredí, nasýtenom chlorovodíkom.

Výroba fenylhydrazónov α-keto-δ-valerolaktónu reakciou tohto lektónu a zodpovedajúcim fenylhydrazínom je opísaná v J. Lehmann, Arch. Pharm., 320, str. 22 až 29 (1987) a tiež v citovanom patente.

Výroba 4-hydrazíno-N-metylbenzénmetánsulfónamidu, čo je východiskový produkt na syntézu zlúčenín podľa vynálezu, je opísaná v ES 523039.

## Podstata vynálezu

Predmetom vynálezu je spôsob výroby 2-karboxy-3-[2--(dimetylamino)etyl]-N-metyl-1H-indol-5-metánsulfóna-mid a jeho nižších alkylesterov všeobecného vzorca (I)

kde R predstavuje atóm vodíka (zlúčeninou všeobecného vzorca (I) je voľná kyselina) alebo C<sub>1-6</sub>-alkylskupinu, prednostne metylskupinu alebo etylskupinu (zlúčeninou všeobecného vzorca (I) je nižší alkylester).

Zlúčeniny všeobecného vzorca (I) sa dajú získať zo zlúčenín všeobecného vzorca (III)

kde Alk predstavuje C<sub>1-6</sub>-alkylskupinu, prednostne metylskupinu alebo etylskupinu a X predstavuje odstupujúcu skupinu, ako je atóm halogénu, mezylskupina alebo tozylskupina, prednostne tozylskupina, reakciou s alkoholickým roztokom dimetylamínu pri teplote v rozmedzí od 0 do 100 °C, prednostne pri asi 75 °C. Dimetylaminoestery všeobecného vzorca (I) (R = Alk) sa potom prečistia extrakciou vo vodnom prostredí a nasledovnou alkalizáciou.

Voľná dimetylaminokyselina všeobecného vzorca (I) (R = H) sa potom získa zmydelnením dimetylaminoesteru všeobecného vzorca (I) (R = metyl alebo etyl) v alkalickom prostredí, napríklad v 5 % etanolickom roztoku hydroxidu draselného pri teplote v rozmedzí od 20 do 100 °C, prednostne pri asi 75 °C. Získaný produkt sa potom izoluje konvenčnými spôsobmi a ďalej prečistí kryštalizáciou.

Zlůčeniny všeobecného vzorca (III) sa dajú získať podľa nasledujúcej reakčnej schémy.

(IV) (Alk = Me alebo Et)

(III) (Alk = Me alebo Et a X = Cl, Br, O-tozyl, O-mezyl)

Hydrochlorid hydrazínu všeobecného vzorca (VI) sa nechá reagovať s α-keto-δ-valerolaktónom všeobecného vzorca (VII) vo vodnom prostredí pri 70 °C a pH 2, spôsobom opísaným v literatúre (pozri stať zaoberajúcu sa doterajším stavom techniky). Získaný hydrazón všeobecného vzorca (V) sa izoluje filtráciou a prípadne sa ďalej prečistí.

Hydroxyestery všeobecného vzorca (IV) (pri ktorých napríklad Alk predstavuje metylskupinu alebo etylskupinu) sa získajú Fisherovou indolizáciou hydrazónu všeobecného vzorca (V), po ktorej nasleduje transesterifikácia, ktorá sa vykonáva v rovnakom reakčnom prostredí. Postup sa vykonáva v roztoku suchého chlorovodíka v zodpovedajúcom alkohole (napríklad metanole alebo etanole), pri koncentrácii kyseliny v rozmedzi od 3N do 10N, prednostne 5N, pokiaľ sa použije etanol. Reakcia sa môže vykonávať pri teplote v rozmedzí od 0 do 80 °C. Produkty všeobecného vzorca (IV) sa izolujú konvenčnými postupmi; ich ďalšie čistenie nie je nutné.

Zlúčeniny všeobecného vzorca (III) sa získajú z hydroxyesterov všeobecného vzorca (IV) substitúciou hydroxyskupiny atómom halogénu, s použitím konvenčných halogenačných reakčných činidiel alebo reakciou týchto látok s mezylchloridom alebo tozylchloridom.

Substitučná reakcia odstupujúcej skupiny v zlúčeninách všeobecného vzorca (III) s dimetylaminom prebieha s použitím tozylátov za obzvlášť miernych podmienok. Tieto zlúčeniny sa účelne získajú reakciou hydroxyesterov všeobecného vzorca (IV) s tozyichloridom, za pritomnosti pyridínu ako rozpúšťadla a 5 až 10 % molárnych, vztiahnuté na zlúčeninu všeobecného vzorca (IV), 4-dimetylaminopyridínu ako katalyzátora. Reakcia sa môže uskutočňovať pri teplote v rozmedzi od 0 do 50 °C, prednostne pri asi 20 °C.

Vynález je bližšie objasnený v nasledujúcich príkladoch realizácie. Tieto príklady, ktoré uvádzajú najlepšie uskutočnenie vynálezu, majú výlučne ilustratívny charakter a rozsah vynálezu v nijakom ohľade neobmedzujú.

## Príklady realizácie vynálezu

## Priklad I

Výroba hydrazónu všeobecného vzorca (V)

Roztok 0,371 mol α-keto-δ-valérolaktónu, ktorý sa získa dekarboxyláciou 69 g (0,371 mol) α-etoxyalyl-gama-butyrolaktónu, v 150 ml kyseliny sírovej, zahriaty na teplotu refluxu, sa prikvapká k predchladenému roztoku (5 °C) 95 g (0,378 mol) hydrochloridu 4-hydrazín-N-metylbenzénmetánsulfónamidu a 19,4 g hydroxidu draselného v 600 ml vody. Po dokončení prikvapkávania sa hodnoty pH nastaví na 2 vodným roztokom hydroxidu sodného. Zmes sa 15 minút zahrieva na 60 °C za intenzívneho miešania a potom sa jej teplota nechá vyrovnať s teplotou miestnosti. Vzniknutá svetložitá zrazenina sa odfiltruje a premyje vodou. Získaná pevná látka sa vysuší pri 45 °C, čím sa získa 111 g (96 %, vztiahnuté na hydrazín) hydrazónu všeobecného vzorca (V).

Teplota topenia: 190 až 191 °C.

IČ (KBr), cm<sup>-1</sup>: 3419, 3309, 3277, 2947, 1690, 1614, 1582, 1529, 1387, 1308, 1250, 1152, 1124, 1073, 1052, 840, 578. NMR (DMSO-d<sub>6</sub>), ppm: 1,65 (m, 2H, gama - laktónové protóny), 2,55 (d, J = 7, 3H; CH<sub>3</sub>NH-), 3,45 (t, J = 7, 2H;  $\beta$ --laktónové protóny), 4,10 (široký signál, 2H, δ-laktónové protóny), 4,20 (s, 2H;  $-SO_2C_{H_2}$ -), 6,85 (q, J = 7, 1H; CH<sub>3</sub>NH-), 7,30 (s. 4H; aromatické protóny), 10,00 (s. 1H; -NH-N=)

Elementárna analýza pre C<sub>10</sub>H<sub>17</sub>N<sub>3</sub>O<sub>4</sub>S (molekulová hmotnost': 311,36):

vypočítané: C 50,15; H 5,50; N 13,50; S 10,30 C 50,19; H 5,48; N 13,53; S 10,31 % nájdené:

## Priklad 2

2-etoxykarbonyl-3-(2-hydroxyetyl)-N-metyl-1H--indol-5-metánsulfónamidu (zlúčenina všeobecného vzorca (IV), Alk = etyl)

70,0 g (0,255 mol) hydrazínu všeobecného vzorca (V) sa pridá k 700 ml miešaného 10N roztoku suchého chlorovodíku v bezvodom etanole. Reakčná zmes sa mieša 1 hodinu pri teplote miestnosti. Potom sa reakčná zmes naleje na 700 g ľadu a jej pH sa pevným bezvodým uhličitanom draselným upraví na 8 až 9. Etanol sa za vákua oddestiluje a zvyšok sa 4x extrahuje. Vždy 250 ml nasýteného vodného roztoku chloridu sodného a vysušia sa bezvodým síranom sodným. Rozpúšťadlo sa odparí do sucha a tým sa získa 47,4 g (62 %) produktu vo forme peny. Surový produkt sa prečistí filtráciou cez silikagél, s použitím zmesi dichlórmetánu a etylacetátu (1:1) ako elučného činidla, po ktorej nasleduje kryštalizácia zmesi etanolu a vody.

Teplota topenia: 153,5 až 155,5 °C IČ (KBr), cm<sup>-1</sup>: 3336, 2928, 1694, 1553, 1445, 1378, 1317, 1253, 1155, 1119, 1090, 1040, 897, 846, 782, 531 NMR (DMSO-d6), ppm: 1,35 (t, J = 7, 3H; -COOCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 2,55 (s, 3H; CH<sub>2</sub>NH-), 3,25 (t, J = 7, 2H; -CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH), 5,55 (t, J = 7, 2H; -CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH), 4,29 (q, J = 7, 2H, -COOCH2CH3), 4,31 (s, 1H; -OH), 4,35 (s, 2H -SO2CH2-) 6,75 (široký signál, 1H; CH<sub>3</sub>NH-), 7,30 (AB systém, J = 8, 2H; aromatické protóny v polohe C6 a C7), 7,60 (s, 1H; aromatický protón v polohe C4), 13,2 (s, 1H; NH indolu) Elementárna analýza pre C<sub>15</sub>H<sub>20</sub>N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>S (molekulová hmotnosť: 340,39)

vypočítané: C 52,93; H 5,92; N 8,23; S 9,42 nájdené: C 52,97; H 5,90; N 8,26; S 9,39 %

## Priklad 3

Výroba 2-etoxykarbonyl-3-(2-tozyloxyetyl)-N-metyl-1H--indol-5-metánsulfónamidu (zlúčenina všeobecného vzorca (III), Alk = etyl, x = OTs)

K miešanému roztoku 44,4 g (0,13 mol) zlúčeniny všeobecného vzorca (IV) (Alk = etyl) v 256 ml pyridínu sa pridá 38 g (1,5 ekvivalentu) tozylchloridu a 1,7 g (0,1 ekvivalentu) 4-dimetylaminopyridínu a v miešaní sa pokračuje 1 hodinu pri teplote miestnosti. Reakčná zmes sa naleje do 1 l predchladeného (0 °C) 3N roztoku chlorovodíka. Zmes sa 3 x extrahuje, vždy 400 ml dichlórmetánu. Spojené organické vrstvy sa postupne premyjú nasýteným vodným roztokom hydrogenuhličitanu sodného a vodným roztokom chloridu sodného. Potom sa organická vrstva vysuší bezvodým síranom sodným a rozpúšťadlo sa oddestiluje do sucha. Tak sa získa 55 g (86 %) tozyltátu všeobecného vzorca (III) (Alk = etyl), vo forme bielej pevnej látky, ktorá sa dá ďalej prečistiť filtráciou cez silikagél, s použitím zmesi dichlónnetánu a etylacetátu ako elučného činidla.

Teplota topenia: 130 až 131 °C IČ (KBr), cm<sup>-1</sup>: 3301, 2968, 2960, 1545, 1358, 1316, 1256, 1177, 1122, 1001, 949, 911, 783, 662, 578, 554, 533. NMR (DMSO-d<sub>6</sub>), ppm: 1,30 (t, J = 7, 3H; -COOCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 2,30 (s, 3H; CH<sub>3</sub>NH-), 2,65 (s, 3H;CH<sub>3</sub>-Pb-SO<sub>2</sub>-O-), 3,32 (t, J = 8, 2H; -CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OTs), 4,00 až 4,60 (zložitý systém, 6H; -SO<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-, -COOCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> a -CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-OT<sub>5</sub>),7,30 (AB systém, J = 10, 4H; aromatické protóny tozylskupiny), 7,35 (AB systém, J = 8, 2H; aromatické protóny v polohe C6 a C7), 7,52 (s 1H; aromatický protón v polohe C4), 9,05 (s, 1H; NH indolu).

Elementárna analýza pre C22H25N2O7S (molekulová hmotnost: 494,58):

vypočítané: C 53,43; H 5,30; N 5,66; S 12,96 nájdené: C 53,39; H 5,33; N 5,61; S 13,00

#### Priklad 4

Výroba 2-etoxykarbonyl-3-[2-(dimetylamino)etyl]-N-metyl-1H-indolmetánsulfónamidu (zlúčenina všeobecného vzorca (I), R = etyl)

49,4 g (0,1 mol) zlúčeniny všeobecného vzorca (III) (Alk = etyl, X = OTs) sa rozpustí v 200 ml 33 % alkoholického roztoku dimetylaminu. Roztok sa 15 hodín mieša pri teplote miestnosti a potom sa 30 minút varí pod spätným chladičom. Potom sa rozpúšťadlo odparí do sucha a zvyšok sa rozpustí v 200 ml 3N kyseliny chlorovodíkovej. Zmes sa 3 x premyje, vždy 80 ml dichlórmetánu. Premytá vodná vrstva sa ochladí, jej pH sa nastaví na 12 10N hydroxidom sodným a extrahuje sa 3x, vždy 100 ml dichlórmetánu. Spojené organické vrstvy sa premyjú 100 ml nasýteného roztoku chloridu sodného a vysušia sa bezvodým síranom sodným. Rozpúšťadlo sa odparí do sucha a tak sa získa 30 g (83 %) zlúčeniny so všeobecným vzorcom (I) (R = etyl). Surový produkt sa kryštalizuje z etanolu.

Teplota topenia: 153 až 155 °C

IČ (KBr), cm<sup>-1</sup>: 3343, 2945, 2790, 1674, 1545, 1446, 1322, 1246, 1116, 1012, 781, 736

NMR (DMSO-d<sub>6</sub>), ppm: 1,40 (t, J = 7, 3H; -COOCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>) 2,30 (s, 6H; -N-(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, 2,50 (m, 2H; -CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-N), 2,70 (s, 3H; CH<sub>3</sub>NH-), 3,00 (m, 2H; -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-N), 4,25 (s, 2H; -SO<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-), 4,30 (q, J = 7, 2H; -COOCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 7,25 (s, 2H; aromatické protón v polohe C6 a C7), 7,55 (s, 1H; aromatický protón v polohe C4), 9,30 (s, 1H; NH indolu).

Elementárna analýza pre C<sub>17</sub>H<sub>25</sub>N<sub>3</sub>O<sub>4</sub>S (molekulová hmotnosť: 367,46):

vypočítané: C 55,57; H 6,86; N 11,44; S 8,72 nájdené: C 56,00; H 6,90; N 11,41; S 8,69 %

## Priklad 5

Výroba 2-karboxy-3-[2-(dimetylamino)etyl]-N-metyl-1H-indol-5-metánsulfónamidu (zlúčenina všeobecného vzorca (l), R = H)

14,3 g (0,04 mol) zlúčeniny všeobecného vzorca (I) (R = etyl) sa rozpustí v 140 ml 5 % roztoku hydroxidu draselného v etanole. Výsledný roztok sa 5 hodín varí pod spātným chladičom, potom sa ochladí a zbaví rozpúšťadla oddestilovaním do sucha. Zvyšok sa rozpustí v 100 ml vody a roztok sa 3 x premyje, vždy 70 ml dichlórmetánu. Potom sa vodný roztok ochladí na 5 °C a jeho pH sa nastaví řadovou kyselinou octovou na 6. V miešaní sa pokračuje pri 5 °C 1 hodinu a vyzrážaná pevná látka sa odfiltruje a vysuší pri 45 °C. Tak sa získa 12,6 g (96 %) zlúčeniny všeobecného vzorca (I), (R = H).

Teplota topenia: 245 až 250 °C (za rozkladu)

IČ (KBr), cm<sup>-1</sup>: 3405, 3275, 1600, 1343, 1269, 1120, 972. NMR (DMSO-d<sub>6</sub>), ppm: 2,65 (široký singlet, 9H; CH<sub>3</sub>NH-a -N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 3,05 (m, 2H; -CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>N), 3,35 (m, 2H; -CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-N), 4,35 (s, 2H; -SO<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-), 5,10 (široký singlet, 1H; protón aminokyseliny), 6,85 (široký signál, 1H; CH<sub>3</sub>NH-), 7,25 (AB systém, J = 8, 2H; aromatické protóny v polohe C6 a C7), 7,55 (s, 1H; aromatický protón v polohe C4), 12,15 (s, 1H; NH indolu).

Elementárna analýza pre C<sub>15</sub>H<sub>21</sub>N<sub>3</sub>O<sub>4</sub>S (molekulová hmotnosť: 339,41):

vypočítané: C 53,08; H 6,24; N 12,38; S 9,45 nájdené: C 53,10; H 6,28; N 12,36; S 9,44 %

### Priklad 6

Výroba 2-metoxykarbonyl-3-[2-(dimetylamino)etyl]-N-metyl-1H-indol-5-metánsulfónamidu (zlúčenina so všeobecným vzorcom (I), Alk = metyl)

48,0 g (0,1 mol) zlúčeniny so všeobecným vzorcom (III) (Alk = etyl, X = OTs) sa rozpustí v 190 ml 33 % etanolického roztoku dimetylamínu. Roztok sa 17 hodín mieša pri izbovej teplote a potom sa 20 minút varl pod spätným chladičom. Potom sa rozpúšťadlo odparí do sucha a zvyšok sa rozpustí v 200 ml 3N kyseliny chlorovodíkovej. Zmes sa 3 x premyje, vždy 80 ml dichlórmetánu. Spojené organické vrstvy sa premyjú 100 ml nasýteného roztoku chloridu sodného a vysušia sa bezvodým síranom sodným. Rozpúšťadlo sa odparí do sucha a tak sa získa 28 g (80 %) zlúčeniny so všeobecným vzorcom (I) (Alk = Me). Surový produkt sa kryštalizuje zo zmesi metanolu a vody.

Teplota topenia: 165 až 167 °C

IČ (KBr), cm<sup>-1</sup>: 3340, 2940, 2785, 1675, 1550, 1445, 1325, 1270, 1115, 1015, 785, 735

NMR (CDCl<sub>3</sub>), ppm: 2,30 (s, 6H; -N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 2,55 (m 2H; -CH<sub>2</sub>CH-N), 2,70 (s, 3H; CH<sub>3</sub>NH-), 3,05 (m, 2H; CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-N), 3,95 (s, 3H, COOCH<sub>3</sub>) 4,25 (s, 2H; -SO<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-), 7,25 (s, 2H; aromatické protóny v polohe C6 a C7), 7,55 (s, 1H; aromatický protón v polohe C4), 9,20 (s, 1H; NH indol) Elementárna analýza pre  $C_{16}H_{23}N_3O_4S$  (molekulová hmotnosť: 353,44):

vypočítané: C 54,37; H 6,56; N 11,89; S 9,07 % zistené: C 54,40; H 6,59; N 11,84; S 9,10 %

## PATENTOVÉ NÁROKY

1. Spôsob výroby 2-karboxy-3-[2-(dimetylamino)etyl]-N-metyl-1H-indol-5-metánsulfónamidu a jeho nižších alkylesterov všeobecného vzorca (1)

kde R predstavuje atóm vodíka alebo  $C_{1.6}$ -alkylskupinu, v y z n a č u j ú c i s a t ý m, že sa zlúčenina všeobecného vzorca (III)

kde Alk predstavuje C<sub>1-6</sub>-alkylskupinu a X predstavuje odstupujúcu skupinu, nechá reagovať s dimetylamínom za prítomnosti organického rozpúšťadla, za vzniku dimetylaminoesteru všeobecného vzorca (I), kde R predstavuje

C<sub>1-6</sub>-alkylskupinu, ktorý sa prípadne zmydelní, za vzniku zlúčeniny všeobecného vzorca (I), kde R predstavuje atóm vodíka.

- 2. Spôsob podľa nároku 1, v y z n a č u j ú c i sa t ý m, že C<sub>1-6</sub>-alkylskupinou je metylskupina alebo etylskupina.
- 3. Spôsob podľa nároku 1 alebo 2, vyznačujúci sa tým, že odstupujúcou skupinou je atóm halogénu, mezylskupina alebo tozylskupina, prednostne tozylskupina.
- 4. Spôsob podľa nároku 1 až 3, v y z n a č u j ú e i s a t ý m, že sa zlúčenina všeobecného vzorca (III) nechá reagovať s roztokom dimetylamínu v alkoholickom rozpúšťadle, ako je metanol, etanol alebo izopropylalkohol, prednostne etanol.
- 5. Spôsob podľa nároku 1 až 4, v y z n a č n j ú c i s a t ý m, že sa reakcia zlúčeniny všeobecného vzorca (III) s dimetylamínom uskutočňuje pri teplote v rozmedzí od 0 do 100 °C.
- 6. Spôsob podľa nároku 5, v y z n a č u j ú e i sa t ý m, že sa reakcia zlúčeniny všeobecného vzorca (III) s dimetylamínom uskutočňuje pri teplote 75 °C.
- 7. Spôsob výroby 2-karboxy-3-[2-(dimetylamino)-etyl]-N-metyl-1H-indol-5-metánsulfónamidu podľa nároku 1 až 5, v y z n a č u j ú c i s a t ý m, že zmydelnenie dimetylaminoesteru všeobecného vzorca (I), kde R predstavuje C<sub>1-5</sub>-alkylskupinu, sa vykonáva v roztoku hydroxidu alkalického kovu v alkohole alebo zmesi alkoholov a vody, prednostne v 5 % etanolickom roztoku hydroxidu draselného.
- 8. Spôsob výroby 2-karboxy-3-[2-(dimetylamino)-etyl]-N-metyl-IH-indol-5-metánsulfónamidu podľa nároku l až 7, v y z n a č u j ú c i s a t ý m, že zmydelnenie dimetylaminoesteru všeobecného vzorca (I), kde R predstavuje C<sub>1-6</sub>-alkylskupinu sa vykonáva pri teplote v rozmedzí od 20 do 100 °C.
- 9. Spôsob podľa nároku 8, v y z n a č u j ú c i s a t ý m, že sa zmydelnenie dimetylaminoesteru všeobecného vzorca (I), kde R predstavuje C<sub>1-6</sub>-alkylskupinu, uskutočňuje pri teplote 75 °C.

Koniec dokumentu